

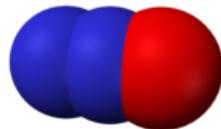
Activité : Quelle est donc la formule?



1. Comment appelle-t-on les particules qui constituent une molécule ?
2. Compléter le tableau ci-dessous regroupant les éléments (atomes) les plus couramment rencontrés dans les espèces chimiques :

Élément	Carbone	Hydrogène	Oxygène	Azote
Position dans la classification périodique				
Symbole				
Représentation de l'atome				

3. L'éthanol peut être utilisé comme antiseptique. La formule chimique de cette molécule est C_2H_6O . Donner sa composition atomique
4. Donner la composition de la molécule d'acide acétylsalicylique (anti-inflammatoire) sachant que sa formule est : $C_9H_8O_4$.
5. La molécule d'acide ascorbique que l'on trouve dans la vitamine C contient 8 atomes d'hydrogène, 6 atomes de carbone et 6 atomes d'oxygène. Donner sa formule chimique..
6. Voici la modélisation d'une molécule de protoxyde d'azote (gaz utilisé comme anesthésiant en bloc opératoire). Donner sa formule chimique.



Compétences	Connaissances, capacités et/ou attitudes évaluées
1 - Des langages pour penser et communiquer	- Passer d'une forme de langage scientifique à une autre